10.117. Egy gáztartályban 300 m^3 térfogatú, $-10\ ^\circ C$ hőmérsékletű világítógáz van.
Hány %-kal változik meg a gáz nyomása, ha hőmérséklete $30\ ^\circ C$-ra emelkedik, és közben térfogata 325 m^3-re nő?

Megoldás:

10.117. $V_1 = 300\ m^3$; $V_2 = 325\ m^3$; $T_1 = 263\ K$; $T_2 = 303\ K$.
Az egyesített gáztörvényből:

$$\frac{p_2}{p_1} = \frac{V_1 \cdot T_2}{V_2 \cdot T_1} = \underline{\underline{1{,}063}}.$$

A gáz nyomása 6,3%-kal nő.